(11) Veröffentlichungsnummer:

0 010 298

A1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(1) Anmeldenummer: 79104020.7

(5) Int. Cl.³: **C** 07 **D** 249/08 A 01 N 43/64

(22) Anmeldetag: 18.10.79

(30) Priorität: 23.10.78 DE 2846127

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 30.04.80 Patentblatt 80/9

(84) Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LU NL SE (71) Anmelder: BASF Aktiengesellschaft Carl-Bosch-Strasse 38 D-6700 Ludwigshafen(DE)

(72) Erfinder: Stubenrauch, Gerd, Dr. Rubensstrasse 36 D-6700 Ludwigshafen(DE)

(72) Erfinder: Ammermann, Eberhard, Dr. Sachsenstrasse 3 D-6700 Ludwigshafen(DE)

72) Erfinder: Pommer, Ernst-Heinrich, Dr. **Berliner Platz 7** D-6703 Limburgerhof(DE)

(Si) Neue 1,2,4-Triazol-1-yl-Verbindungen, Verfahren zu ihrer Herstellung, Fungizide, Verfahren zur Herstellung von Fungiziden und Verfahren zur Bekämpfung von Fungi.

(57) Beschrieben werden neue 1,2,4-Triazol-1-yl-Verbindungen der allgemeinen Formel

Verbindungen als Wirkstoffe enthalten und Verfahren zur Bekämpfung von Fungi mit diesen Verbindungen.

einen gegebenenfalls substituierten Aryloder worin R1 Heteroarylrest,

06Wasserstoff oder einen gegebenenfalls substituierten Alkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkyl-, Cycloalkenyl-, Aryl-, Arylalkyl- oder Heterorylrest,

und R4 unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Nitro oder einen Niedrigalkylrest,

Sauerstoff oder Schwefel und

 OR^5 , SR^6 oder $N \underset{R}{ \longleftarrow} \overset{R^7}{\underset{R}{ \longrightarrow}} darstellen$, worin R^5 , R^6 , R^7 und R^8 die in der Beschreibung angegebene Bedeutung haben,

mit guter fungizider Wirkung, mehrere Verfahren zur Herstellung dieser Verbindungen, Fungizide, welche diese

BEZEICHNUNG GEÄNDERT siehe Titelseite

BASF Aktiengesellschaft

O.Z. 0050/033475

1,2,4-Triazol-1-yl-Verbindungen, ihre Herstellung und Verwendung als Fungizide

Die vorliegende Erfindung betrifft neue 1,2,4-Triezolderivate, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Fungizide.

Es ist bekannt, daß der 2-(1',2',4'-Triazol-1'-yl)-2-phenylessigsäure-t-butylester fungizide Wirksamkeit hat (DE-OS 26 38 470). Seine Wirkung insbesondere gegenüber Mehltau- und Rostpilzen ist jedoch unzureichend. Daher ist er in der Praxis für den Gebrauch als Pflanzenschutzmittel zur Bekämpfung von Schadpilzen wenig geeignet.

Es wurden nun neue Verbindungen mit einer besseren fungiziden Wirkung gefunden. Gegenstand der Erfindung sind neue 1,2,4-Triazol-1-yl-Verbindungen der allgemeinen Formel I

10

$$R^{1}O - C - C$$

$$Y$$

$$N \qquad R^{3}$$

$$N \qquad R^{3}$$

in welcher ₂1 einen gegebenenfalls substituierten Aryl- oder Heteroarylrest, Wasserstoff oder einen gegebenenfalls substituierten 5 Alkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkyl-, Cycloalkenyl-, Aryl-, Arylalkyl- oder Heteroarylrest, und R4 unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Nitro oder einen Niedrigalkylrest, X Sauerstoff oder Schwefel und 10 OR^{5} , SR^{6} oder N = 3 darstellen, worin eine gegebenenfalls substituierte Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkenyl-, Arylalkyl-, Heteroaryl- oder Heteroarylalkylgruppe, eine Trialkylsilylgruppe oder eine 15 substituierte Alkyl- oder Cycloalkylgruppe, Rб eine gegebenenfalls substituierte Alkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkyl-, Cycloalkenyl-, Aryl-, Arylalkyl-, Heteroaryl- oder eine Heteroarylalkylgruppe, Wasserstoff oder die für R^6 stehenden Gruppen, 20 eine gegebenenfalls substituierte Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkyl-, Cycloalkenyl-, Aryl-, Arylalkyl-, Heteroaryl- oder Heteroarylalkylgruppe, eine substituierte Alkylgruppe, eine Hydroxygruppe oder einen gege- . 25 benenfalls halogensubstituierten Alkoxy- oder Alkylthiorest, eine Cyano- oder Cyanoalkylgruppe oder NR^9R^{10} , worin R^9 und R^{10} unabhängig voneinander für Wasserstoff oder für einen gegebenenfalls substituierten Alkyl- oder Arylrest stehen, und R^7 und R^8 zusammen mit dem benachbarten Stickstoff auch ein ge-30 gebenenfalls substituiertes Ringsystem, das eine oder mehrere Doppelbindungen enthalten und zusätzlich

durch ein oder mehrere Heteroatome wie Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann,

O.Z. 0050/035475

bedeuten sowie deren für Pflanzen verträgliche Salze und Metallkomplexe.

In der Formel I steht R¹ vorzugsweise für einen gegebenenfalls substituierten Arylrest mit 6 bis 20 Kohlenstoffatomen, insbesondere für einen gegebenenfalls substituierten
Phenyl- oder Naphthylrest oder für einen gegebenenfalls
substituierten Heteroarylrest mit 5 bis 6 Ringatomen und 1
bis 3, insbesondere 1 bis 2 Heteroatomen im Ring, die
gleich oder verschieden sein können und vorzugsweise Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel sind, wie beispielsweise
in einem Pyridyl-, Pyrazolyl- oder Pyrimidinylrest.

Als bevorzugte Substituenten des Aryl- oder Heteroarylrestes seien genannt: Halogen, insbesondere Fluor, Chlor 15 oder Brom; Nitro; ein geradkettiger Alkylrest mit 1 bis 14, ein verzweigter oder cyclischer Alkylrest mit 3 bis 14 Kchlenstoffatomen; ein Alkoxy- oder Alkylthiorest mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen, ein Halogenalkyl-, Halogenalkoxy-, Halogenalkylthio- oder Halogenalkylsulfonylrest mit 20 bis zu 4 Kohlenstoffatomen und bis zu 9 Halogenatomen, insbesondere Fluor oder Chlor; eine Formyl-, Cyano- oder Thiocyanatogruppe; ein Alkoxycarbonyl-, Dialkylketo-, Alkylcarbonyl-, Alkyl- und Dialkylcarbamoyl-, Acylamino- oder ein Alkylaminosulfonylrest mit 2 bis 10 Kohlenstoffatomen, bei-25 spielsweise ein Methoxycarbonyl-, Acetonyl-, Propionyl-, N, N-Dimethylcarbamoyl- oder ein Butyrylaminorest; ein Alkoxyalkyl- oder Alkylthioalkylrest mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen beispielsweise ein Ethoxypropyl- oder ein Methylmer-30 captomethylrest; ein gegebenenfalls substituierter Phenyloder Phenylcarbonylrest mit 6 bis 11 Kohlenstoffatomen; ein gegebenenfalls insbesondere in der 4-Stellung substituierter Aryloxy-, Arylalkyloxy- oder Arylazorest, beispielsweise ein 4-(4'-Chlorphenoxy)-, 4-(2',4'-Dichlorphenoxy)-, 35 4-(4'-Trifluormethylphenoxy)-Rest oder ein 4-(4'-Chlorphenylazo)- oder 4-(3'-Fluorphenylazo)-Rest; ein gegebenenfalls substituierter Arylthio-, Arylsulfinyl- oder Arylsulfonylrest; ein gegebenenfalls substituierter Arylalkylrest, insbesondere ein unsubstituierter oder substituier5 ter Benzylrest; ein geradkettiger Alkenylrest mit 2 bis 6
oder ein verzweigter Alkenylrest mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen; ein geradkettiger Alkinylrest mit 2 bis 4 oder ein
verzweigter Alkinylrest mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen; ankondensierte Ringe, insbesondere aus den Klassen der Aromaten und Heterocyclen, beispielsweise ankondensierte gegebenenfalls substituierte Benzo-, Benzofuro- oder Pyridinoreste.

R² steht bevorzugt für Wasserstoff, für einen geradkettigen Alkylrest mit 1 bis 10 oder für einen verzweigten Alkylrest mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, für einen Cycloalkylrest mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen im Ring, für einen
gegebenenfalls substituierten Aryl- oder Arylalkylrest mit
6 bis 12 Kohlenstoffatomen im Arylteil und 1 bis 2 Kohlen20 stoffatomen im Alkylteil.

R⁵ steht vorzugsweise für einen geradkettigen oder verzweigten Alkenyl- oder Alkinylrest mit 3. bis 15 Kohlenstoffatomen oder für einen Cycloalkenylrest mit 3 bis 10 Ringkohlenstoffatomen, der jeweils gegebenenfalls substituiert sein kann, für einen unverzweigten substituierten Alkylrest mit 1 bis 20 Kohlenstoffatomen, für einen verzweigten substituierten Alkylrest mit 3 bis 15 Kohlenstoffatomen oder für einen cyclischen substituierten Alkylrest mit 3 bis 10 Ringkohlenstoffatomen. Als Beispiele für R⁵ seien genannt: 1-Methyl-1-cyclopentyl-, 1-Methyl-1-cyclopexyl-, 1-Ethyl-1-cyclohexyl-, Chlor-tert-butyl, 1,1-Dichlor-2-methyl-2-propyl, 1,3-Dichlor-2-methyl-2-propyl, 2-Chlorethyl, 2-Chlorpropyl, 3-Chlorpropyl, 1-Chlor-2-prop-

25

ÿ1, 2-chlorbutyl, 2-Chlor-2-methyl-3-propyl, 2-Fluorethyl, 2-Fluorpropyl, 3-Fluorpropyl, 1-Fluor-2-propyl, 2-Fluorbutyl, 2-Fluor-2-methyl-3-propyl, 2-Bromethyl, 3-Brompropyl, 4--Chlorbutyl, 2-Chlorcyclohexyl, 1,1,1-Trifluorisopropyl, Hexafluor-2-methyl-isopropyl, Hexafluorisopropyl, Hexachlerisopropyl, 1,2-Dibromallyl, 2,2,2-Trifluorethyl, 1-Chlorbutin-2-yl-4, 3-Chlorbutin-1-yl-4, 1-Chlor-buten-2-yl-4, 2,2,2-Trichlorethyl, 1-Chlorpentin-2-yl-4, 2,2,2-Tribromethy-, 3,4,4-Trichlorbuten-3-yl-2, 1-Brom-2-propyl, 1,3-Dibrom-2-10 -propyl, 3-Chlorbuten-1-yl-4, Allyl, Propargyl, Crotyl, Eutin-2-yl-1, Methallyl, Buten-1-yl-3, Butin-1-yl-3, Buten-1--yl-4, Butin-1-yl-4, 2-Methyl-buten-1-yl-3, 2-Methylbuten--2-yl-1, 2-Methyl-buten-2-yl-4, 3-Methyl-buten-1-yl-3, 3-Methyl-butin-1-yl-3, 2-Methylbuten-1-yl-4, 2-Ethyl-hexen--2-yl-1, Hexen-5-yl-1, Undecen-10-yl-1, 1-Ethinylayalohex-15 yl, Methoxyethyl, Ethoxyethyl, 3-Methoxypropyl, Methoxyisopropyl, 3-Methoxybutyl, 1-Methoxy-butyl-2, Ethoxy-tert-butyl, Methoxy-tert-butyl, Cyclohexyloxy-tert-butyl, 2-Methoxy-butyl, 4-Methoxy-butyl, S-Methyl-mercapto-ethyl, 20 3-Ethylmercapto-ethyl, 3-Methyl-mercapto-propyl, 3-Methyl--mercaptobutyl, 1-Methylmercapto-butyl-2, Methylmercapto--tert-butyl, 2-Methylmercaptobutyl, 4-Methylmercaptobutyl, 2-n-Butoxyethyl, 2-Ethoxypropyl, 3-Ethoxy-2-propyl, 2-Methyl-butanon-3-y1-2, 2-Methyl-pentanon-4-y1-2, 3-Butanon-1--yl, 3-Butanon-2-yl, 2-Propanon-1-yl, 2-Pentanon-1-yl, N,N-25 -Dimethylaminoethyl.

In den bevorzugten Bedeutungen von R⁵ gehören auch die gegebenenfalls Arylalkyl-, Heteroaryl- oder Heteroarylalkylreste mit 6 bis 12 Kohlenstoffatomen im Aryl- bzw. Heteroarylteil und 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil. Für die bevorzugten Substituenten und die Beschaffenheit des Aryl- bzw. Heteroarylteiles gelten die oben für R¹ gemachten Angaben.

TR6 steht vorzugsweise für einen unverzweigten Alkylrest mit 1 bis 20 Kohlenstoffatomen, für einen verzweigten Alkylrest mit 3 bis 15 Kohlenstoffatomen, für einen geradkettigen oder verzweigten Alkenyl- oder Alkinylrest mit 3 bis 15 Kohlenstoffatomen oder für einen cyclischen Alkyloder Alkenylrest mit 3 bis 10 Ringkohlenstoffatomen, der jeweils gegebenenfalls substituiert sein kann. Als Beispiele für R^O seien genannt: Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl, Cyclopropyl, n-Butyl, Isobutyl, tert-Butyl, Cyclobutyl, n-Pentyl, 2-Pentyl, 3-Pentyl, tert-Amyl, Neopentyl, 10 2-Methyl-2-butyl, 5-Methyl-butyl, 3-Methyl-2-butyl, Cyclopentyl, n-Hexyl, 4-Methyl-2-pentyl, 2,3-Dimethylbutyl, 2-Methyl-1-pentyl, 2-Hexyl, 3-Methyl-2-pentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 3-Methyl-3-pentyl, 4,4-Dimethylbutyl, Cyclohexyl, Heptyl, 2-Heptyl, 3-Heptyl, 4-Heptyl, Cycloheptyl, 1-Octyl, 2-Octyl, 3-Octyl, 4-Octyl, 5-Octyl, 5-Ethyl--2-heptyl, 2,6-Dimethyl-4-heptyl, 7-Ethyl-2-methyl-4-nonyl, 2,4-Dimethyl-3-pentyl, 3-Methyl-2-heptyl, 5-Ethyl-2--nonyl, Nonyl, Decyl, Undecyl, Dodecyl, Tridecyl, Tetrade-20 cyl, Pentadecyl, Hexadecyl, Heptadecyl, Octadecyl, Nonadecyl, Eicosyl, 6-Ethyl-3-decyl, 6-Ethyl-3-octyl, 2-Methyl-2--pentyl, 2,3-Dimethyl-2-butyl, 2-Methyl-2-hexyl, 5-Ethyl-3--pentyl, 3-Methyl-3-hexyl, 2,3-Dimethyl-pentyl-3, 2,4-Dimethyl-2-pentyl, 2,2,3-Trimethyl-3-butyl, 2-Methyl-2-heptyl, 4-Methyl-4-heptyl, 2,4-Dimethyl-2-octyl, sowie die für 25 R⁵ genannten Reste.

Zu den bevorzugten Bedeutungen von R⁶ gehören auch die gegebenenfalls substituierten Aryl-, Arylalkyl-, Heteroaryl-30 oder Heteroarylalkylreste mit 6 bis 12 Kohlenstoffatomen im Aryl- bzw. Heterozrylteil und 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil. Für die bevorzugten Substituenten und die Beschaffenheit des Aryl- bzw. Heteroarylteiles gelten die oben für R¹ gemachten Angaben.

Wenn R⁷ und R⁸ zusammen mit dem benachbarten Stickstoff für ein gegebenenfalls substituiertes Ringsystem stehen, dann bedeuten sie vorzugsweise einen 5- bis 7-gliedrigen Heterocyclus, der eine oder mehrere Doppelbindungen enthält sowie gegebenenfalls weitere Heteroatome wie Stickstoff, Sauerstoff oder Schwefel. Solche Heterocyclen sind beispielsweise Imidazolyl-, 1,2,4-Triazolyl- oder Piperiden-3-yl-1-reste.

10 Als pflanzenverträgliche Salze seien beispielsweise die Hydrochloride, -bromide, -sulfate, -nitrate, -phosphate, -oxalate oder -dodecylbenzolsulfonate genannt.

Metallkomplexe sind Verbindungen der Formel IX

in der R¹, R², R³, R⁴, X und Y die oben angegebene Bedeutung haben und Me ein Metallkation, z.B. von Kupfer, Zink, Zinn, Mangan, Eisen, Cobalt oder Nickel bedeutet, Z für das Anion einer anorganischen Säure steht, z.B. Salzsäure, Schwefelsäure, Salpetersäure, Phosphorsäure oder Bromwasserstoffsäure, und k und m 1, 2, 3 oder 4 bedeuten.

30 Gegenstand der Erfindung ist weiter ein Verfahren zur Herstellung der 1,2,4-Triazolylverbindungen der allgemeinen Formel I, welches darin besteht, daß man

a) Verbindungen der allgemeinen Formel II

O.Z. 0050/033475

$$\mathbb{R}^{2} - \mathbb{C}^{1} \times \mathbb{Y}$$
 (II)

worin R², X und Y die oben aufgeführten Bedeutungen haben und L¹ und L² gleich oder verschieden sind und für nucleophil verdrängbare Abgangsgruppen stehen, mit einer Verbindung der Formel III

$$R^{1}OH$$
 (III)

worin R¹ die oben angegebene Bedeutung hat, oder deren Salzen und einer Verbindung der Formel IV

worin R³ und R⁴ die oben angegebenen Bedeutungen haben, oder deren Salzen gegebenenfalls in Gegenwart eines Lösungs- oder Verdünnungsmittels und/oder einer anorganischen oder organischen Base bei Temperaturen zwischen 0° und 180°C umsetzt, gegebenenfalls unter Zusatz eines Reaktionsbeschleunigers oder

b) Verbindungen der Formel V

$$R^{1}O - \dot{C} - C - OM$$

$$N = \frac{R^{2}}{R^{4}}$$

$$R^{3}$$

$$(V)$$

worin R^1 , R^2 , R^3 und R^4 die oben angegebenen Bedeu-

0. Z. 0050/033475

tungen haben und M für Wasserstoff, ein Äquivalent eines Metallkations oder ein gegebenenfalls substituiertes Ammoniumion steht, mit einer Verbindung der Formel VI

5

HY (VI)

worin Y die oben angegebene Bedeutung hat, nach oder unter gleichzeitiger Zugabe von Reagentien, die zur Derivatisierung von Säuren geeignet sind, gegebenenfalls in Gegenwart eines Lösungs- oder Verdünnungsmittels und/oder von anorganischen oder organischen Basen bei Temperaturen zwischen -20° und +160°C gegebenenfalls in Gegenwart eines Reaktionsbeschleunigers umsetzt und die so erhaltenen Verbindungen danach gegebenenfalls schwefelt oder

c) eine Verbindung der Formel V mit einer Verbindung der Formel VII

20

 $L^{3}Y$ (VII)

worin Y die oben angegebene Bedeutung hat und 1 für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Lösungs- oder Verdünnungsmittels und/oder Säure-bindender Mittel bei Temperaturen zwischen -20 und +180°C gegebenenfalls in Gegenwart eines Reaktionsbeschleunigers umsetzt und diese Verbindungen gegebenenfalls anschließend schwefelt oder

d) Verbindungen der Formel VIII

0.2.0050/037475

5

10

15

worin R¹, R², Y und L² die oben genannte Bedeutung besitzen mit einem Triazol der Formel IV gegebenenfalls in Gegenwart eines Lösungs- oder Verdünnungsmittels und/oder einer anorganischen oder organischen Base bei Temperaturen zwischen -20 und 180°C gegebenenfalls in Gegenwart eines Reaktionsbeschleunigers umsetzt und die so erhaltenen Verbindungen gegebenenfalls anschließend schwefelt

und - falls gewünscht - die gemäß a) bis d) erhaltenen Verbindungen in ihre für Pflanzen verträglichen Salze und Metallkomplexe überführt.

Für die in den Verfahren a) und d) erwähnten nucleophil verdrängbaren Abgangsgruppen L¹ und L² seien beispielsweise genannt: Halogen, wie Chlor, Brom oder Jod; Hydrogensul-20 fat; Hydrogensulfonat; gegebenenfalls substituierte Alkylsulfonyloxy-, Arylsulfonyloxy-, Alkylsulfat-, Phenoxy-, Phenylthio-, Oxonium-, Sulfonium- oder Ammonium-Reste. Geeignete anorganische oder organische Basen, die gegebenenfalls auch als Säure-bindende Mittel in die Reaktion a) 25 eingesetzt werden können, sind beispielsweise Alkali- und Erdalkalihydroxide wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Calciumhydroxid, Alkalicarbonate wie Kalium- oder Natriumcarbonat, Alkalihydride wie Natriumhydrid, Alkali- oder Erdalkalialkoholate wie Natriummethylat, Magnesiumethylat 30 oder Natriumisopropylat oder tertiäre Amine wie Trimethylamin, Triethylamin, N,N-Dimethylanilin, N,N-Dimethylcyclohexylamin, N-Methylpiperidin oder Pyridin, Azole wie 1,2,4--Triazol oder Imidazol. Es können aber auch andere übliche 35 Basen verwendet werden.

Geeignete Salze der Verbindungen der Formel III und IV sind beispielsweise deren Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte Ammoniumsalze.

- Iu den bevorzugten Lösungs- bzw. Verdünnungsmitteln gehören Halogenkohlenwasserstoffe wie beispielsweise Methylenchlorid, Chloroform, 1,2-Dichlorethan, Chlorbenzol; aliphatische oder aromatische Kohlenwasserstoffe wie Cyclohexan, Petrolether, Benzol, Toluol oder Xylole, Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol oder n-Butanol, Ester wie 10 Essigsäureethylester, Amide wie Dimethylformamid, Nitrile wie Acetonitril, Sulfoxide, wie Dimethylsulfoxid, Ketone wie Aceton oder Methylethylketon, Ether wie Diethylether, Tetrahydrofuran oder Dioxan oder entsprechende Gemische. Cweckmäßigerweise verwendet man das Lösungs- bzw. Verdün-:5 nu gsmittel in einer Menge von 100 bis 2.000 Gew.%, vorzugsweise 100 bis 1.000 Gew.%, bezogen auf die Einsatzstoffe II bew. III.
- Als Reaktionsbeschleuniger kommen vordugsweise Metallhalogenide wie Natriumbromid oder Kaliumiodid, Kronenether, quartäre Ammoniumverbindungen wie Tetrabutylammoniumiodid oder Säuren oder Kombinationen dieser Reaktionsbeschleuniger in Frage.

Die erfindungsgemäße Umsetzung wird im allgemeinen bei Temperaturen zwischen 40 und 150°C in einem Zeitraum von 1 bis 60 Stunden durchgeführt, drucklos oder unter Druck, kontinuierlich oder diskontinuierlich.

Man verfährt im allgemeinen so, daß man auf 1 Mol der Verbindung II jeweils 0,5 bis 2 Mol der Einsatzstoffe III und IV, vorzugsweise 0,9 bis 1,3 Mol von III und IV sowie 1

25

bis 4 Mol, bevorzugt 1,8 bis 2,3 Mol Base und gegebenenfalls 0,01 bis 0,1 Mol des Reaktionsbeschleunigers einsetzt.

In einer bevorzugten Form des erfindungsgemäßen Verfahrens a) vermischt man die Ausgangsstoffe III und IV in beliebiger Reihenfolge mit einer Base und einem Verdünnungsmittel, jibt dann den Einsatzstoff II und gegebenenfalls
einen Beaktionsbeschleuniger zu und hält das Beaktionsgemisch für 0,5 bis 120, vorzugsweise 1 bis 60 Stunden, bei
der Reaktionstemperatur, die zwischen 40 und 150°C liegen
kann.

Zur Isclierung der erfindungsgemäßen Verbindungen wird gegebenenfalls das Verdünnungsmittel entfernt, der Rückstand
in einem geeigneten Lösungsmittel aufgenommen und mit Wasser gewaschen, um überschüssige Base sowie nicht umgesetzte Ausgangsstoffe der Formeln III und IV zu entfernen. Die
nach dem Abziehen des Lösungsmittels verbleibenden Produk20 te bedürfen im allgemeinen keiner weiteren Reinigung, können aber nötigenfalls nach bekannten Methoden wie Umkristallisation, Extraktion oder Chromatographie weiter gereinigt werden.

Von den bekannten Reagentien, die zur Derivatisierung von Säuren für das Verfahren b) geeignet sind, seien hier – ohne damit die Erfindung einzuschränken – beispielhaft die folgenden genannt: Protonen- oder Lewissäuren, anorganische oder organische Säurehalogenide wie Thionylchlorid, Phosphorpentachlorid, Acetylchlorid oder Chlorkohlensäureester wie der Ethyl-, tert-Butyl- oder Benzylester, Anhydride wie Keten, Diimide wie N,N'-Dicyclohexylcarbodiimid oder Carbonyl- oder Sulfonyldiazole wie Carbonyldiimidazol, Carbonylditriazol, Sulfonyldiimidazol oder Sulfonyldi-

Für das Verfahren c) eignen sich besonders solche Verbindungen der Formel VII in denen L³ für eine nucleophil verdrängbare Austrittsgruppe wie beispielsweise Halogen wie Chlor, Brom oder Jod, eine gegebenenfalls substituierte Alkyl- oder Arylsulfonyloxygruppe wie ein Mesyloxy-, Trifluormethylsulfonyloxy-, Brosyloxy- oder Tosyloxyrest, Alkylsulfat wie Methylsulfat oder die Diazogruppe steht.

Als bevorzugte Lösungs- oder Verdünnungsmittel und als vorzugsweise einsetzbare Säure-bindende Mittel für die Verfahren b), c) und d) kommen die beim Verfahren a) aufgeführten Verbindungen in Betracht.

Die Durchführung der allgemein beschriebenen Umsetzungen gemäß Verfahren b), c) und d) sowie die Isolierung der erfindungsgemäßen Stoffe erfolgt nach bekannten Methoden (vgl. Houben-Weyl, Bd. 8, S. 508 ff und S. 653 ff, Stuttgart (1952) und Bd. 15, 2 Stuttgart (1974)).

Zur Herstellung der Thionderivate - X = S in der allgemeinen Formel I - können alle bekannten Methoden der Schwefelung wie beispielsweise die Umsetzung mit P₄ S₁₀ oder mit Dialkoxy-dithiophosphorsäuren herangezogen werden (vgl. Houben-Weyl, Bd. 8, S. 672 Stuttgart 1952 und Bd. 9,

25 S. 745 ff Stuttgart 1955; Bull. Soc. Chim. Belg. <u>86</u> (1977), 321).

Die Ausgangsstoffe der allgemeinen Formel V können hergestellt werden, indem man eine Verbindung der allgemeinen 30 Formel X

$$R^2 - \dot{C}_{L^2}^{1} \qquad (X)$$

25

30

worin R², L¹, L² und M die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, mit einer Hydroxyverbindung der allgemeinen Formel III

 $R^{1}OH$ (III)

worin R¹ die oben beschriebene Bedeutung hat, oder deren Salzen und einem Triazol der allgemeinen Formel IV,

10 R₂ H

(IV)

worin R³ und R⁴ die oben angegebenen Bedeutungen haben, oder dessen Salz gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und/oder Säure-bindender Mittel bei Temperaturen zwischen O und 180°C umsetzt, gegebenenfalls unter Zusatz eines Reaktionsbeschleunigers.

Die Darstellung der Ausgangsstoffe der Formel VIII kann nach bekannten Methoden, beispielsweise durch Halogenierung von entsprechenden Aryl- bzw. Heteroaryloxyalkansäurederivaten (vgl. hierzu DE-OS 18 08 034) erfolgen.

Die Verbindungen der Formel I besitzen ein oder mehrere chirale Zentren; reine Isomere können aus den bei der Synthese anfallenden Gemischen nach bekannten Verfahren erhalten werden.

Es können sowohl die reinen Isomere wie auch die Gemische verwendet werden.

Die folgenden Beispiele schildern die Herstellung der neu-35 en Substanzen.

O.Z. 0050 /033475

Herstellung von Ausgangsstoffen

- Zu 81,5 Teilen 2,4-Dichlorphenol und 34,5 Teilen a) 1,2,4-Triazol in 300 Teilen Ethanol gab man 90 Teile 5 einer technischen Natriummethylatlösung (30 Teile Natriummethylat in 100 Teilen methanolischer Lösung) und fügte nach kurzem Rühren 109 Teile Dibromessigsäure zu. Nach 14-stündigem Kochen bei Rückflußtemperatur wurde das Lösungsmittel abgezogen und der Rück-10 stand in ca. 1.000 Teilen Wasser aufgenommen. Unter Kühlen wurde mit konzentrierter Salzsäure bis pH 1 angesäuert, der ausgefallene Niederschlag abgesaugt und mit Isopropanol gewaschen. Nach dem Trocknen erhielt man 121 Teile 2-(2',4'-Dichlorphenoxy)-2-(1',2',4'-15 -triazol-1'-yl)-essigsäure vom Schmelzpunkt 211 bis 213°C (Zersetzung).
- ď) Zu 1080 Teilen einer technischen Natriummethylatlösung in Methanol (30 Teile Natriummethylat in 100 Tei-20 len Lösung) gab man 771 Teile 4-Chlorphenol und 414 Teile 1,2,4-Triazol. Nach kurzem Nachrühren ließ man 774 Teile Dichloressigsäure zulaufen, wobei die Temperatur auf ca. 60°C anstieg. Man destillierte nun das Methanol ab und ließ gleichzeitig Isopropanol so 25 nachlaufen, daß das Reaktionsgemisch ohne Schwierigkeiten gerührt werden konnte. Hatte die Innentemperatur 80°C erreicht, kochte man 10 Stunden weiter, destillierte dann das Lösungsmittel ab, setzte Eiswasser zu und säuerte mit konzentrierter Salzsäure an. 30 Der ausgefallene Niederschlag wurde abgesaugt, mit Isopropanol nachgewaschen und getrocknet. Man erhielt so 676 Teile (58 % der Theorie) 2-(4'-Chlorphenoxy)-2--(1',2',4'-triazol-1'-yl)-essigsäure vom Schmelzpunkt 205 bis 207°C (Zersetzung).

်င) Zu einer Lösung von 23 Teilen Natrium in 600 Teilen Isopropanol gab man 94 Teile Phenol und 70 Teile 1,2,4-Triazol. Danach setzte man 129 Teile Dichloressigsäure und 1 Teil Natriumiodid zu und kochte die 5 Reaktionsmischung 5 Stunden unter Rückfluß. Dann wurde das Verdünnungsmittel abgezogen, der Rückstand in Wasser gelöst und mit halbkonzentrierter Salzsäure angesäuert. Der ausgefallene Niederschlag wurde abgesaugt, mit Isopropanol gewaschen und getrocknet. Man 10 erhielt so 142 Teile (66 % der Theorie) 2-Phenoxy-2--(1',2',4'-triazol-1'-yl)-essigsäure vom Schmelzpunkt 180 bis 183°C (Zersetzung).

Herstellung der Endprodukte

Beispiel 1

15

Zu 115 Teilen Imidazol in 1 000 Teilen Tetrahydrofuran wurden unter Kühlen bei Raumtemperatur 50 Teile Thionyl-20 chlorid getropft. Man rührte 1 Stunde bei Raumtemperatur nach und saugte vom Niederschlag ab. Das Filtrat wurde zu einer Suspension von 110 Teilen 2-(1',2',4'-Triazol-1'--yl-)-2-(2',4'-dichlorphenoxy)-essigsäure in 400 Teilen Tetrahydrofuran getropft. Man rührte 3 Stunden bei Raum-25 temperatur nach, trug dann portionsweise 85 Teile N-(2-Aminophenyl-)-N'-methoxycarbonyl-thioharnstoff ein und rührte 24 Stunden bei Raumtemperatur nach. Nach dem Einengen goß man die Reaktionsmischung in Wasser ein; der Niederschlag wurde abgesaugt, getrocknet und mit kal-30 tem Essigester ausgerührt. Man erhielt so 140 Teile N-{2-[2'-(1",2",4"-Triazol-1"-yl-)-2'-(2",4"-dichlorphenoxy)-acetyl -aminophenyl -N'-methoxycarbonyl-thioharnstoff vom Schmelzpunkt 139 bis 142°C (Zersetzung).

0. Z. co50/033475

<u>Beispiel 2</u>

25 Teile 2-(4'-Chlorphenoxy)-2-(1',2',4'-triazol-1'-yl)--essigsäure wurden in 100 Teile Methylenchlorid gegeben 5 und mit 0,5 Teilen Dimethylformamid und 15 Teilen Triethylamin versetzt. Zu dem auf -10°C abgekühlten Reaktionsgemisch wurden unter Rühren 15 Teile Thionylchlorid getropft. Das Reaktionsgemisch wurde über Nacht bei Raumtemperatur nachgerührt. Dann wurde eine Lösung von 12 Teilen Triethylamin und 12 Teilen Anilin in 20 Teilen Methylen-10 chlorid unter Kühlung bei +10°C zugetropft. Anschließend wurde 1 Stunde lang auf Rückflußtemperatur erhitzt. Nach dem Abkühlen wurde der Niederschlag abgesaugt, mit Methylenchlorid gewaschen und die organische Phase eingeengt. Nach Filtration des verbleibenden Öls über Kieselgel mit 15 Methylenchlorid als Elutionsmittal wurden 18 Taile eines einheitlichen Öls erhalten, das nach dem Stehen über Nacht unter Ether kristallisierte.

20 Man erhielt 15 Teile 2-(4'-Chlorphenoxy)-2-(1',2',4'-tri-azol-1'-yl)-essigsäureanilid vom Schmelzpunkt 134 bis 136°C.

Beispiel 3

In 150 Teilen Tetrahydrofuran wurden 23 Teile 2-(4'-Phenylphenoxy)-2-(1',2',4'-triazol-1'-yl)-essigsäure suspendiert und portionsweise mit 13 Teilen N,N'-Carbonyldiimidazol versetzt. Nach einer Stunde Rühren bei Raumtemperatur wurde eine Lösung von 9 Teilen 4-Fluoranilin in 20 Teilen Tetrahydrofuran zugetropft. Nach 12-stündigem Rühren wurde das Reaktionsgemisch in 1.000 Teile Eiswasser eingerührt und der ausgefallene Niederschlag abgesaugt und getrocknet.

0.2.0050/033475

So wurden 26 Teile 2-(4'-Phenylphenoxy)-2-(1',2',4'-tri-azol-1'-yl)-essigsäure-p-fluoranilid vom Schmelzpunkt 92 bis 96°C erhalten.

5 Beispiel 4

Zu 28,8 Teilen 2-(2',4'-Dichlorphenoxy)-2-(1',2',4'-triazol-1'-yl)-essigsäure in 100 Teilen Tetrahydrofuran wurden
11,1 Teile Triethylamin und dann 12 Teile Trimethylsilylchlorid getropft. Das Reaktionsgemisch wurde 4 Stunden lang
bei Rückflußtemperatur gerührt. Nach dem Abkühlen wurde der
ausgefallene Niederschlag abgesaugt und das Filtrat eingeengt und destilliert.

15 Bei 160°C und 0,1 mbar gingen 6 Teile 2-(2',4'-Dichlorphenoxy)-2-(1',2',4'-triazol-1'-yl)-essigsäuretrimethylsilylether über.

Beispiel 5

20

38 Teile 2-(4'-Chlorphenoxy)-2-(1',2',4'-triazol-1'-yl)-essigsäure wurden in 150 Teilen Tetrahydrofuran suspendiert und portionsweise mit 24 Teilen N,N'-Carbonyldiimidazol versetzt. Nach Beendigung der Gasentwicklung wurde
eine Lösung von 28 Teilen 4-Chlorthiophenol in 100 Teilen
Tetrahydrofuran zugetropft. Nachdem das Reaktionsgemisch
über Nacht bei Raumtemperatur gestanden hatte, wurde es in
ca. 1.000 Teilen Eiswasser eingerührt und 3 mal mit
200 Teilen Methylenchlorid extrahiert. Die organische Phase wurde getrocknet und eingeengt. Das verbleibende öl kristallisierte bei Zugabe von 100 Teilen Diisopropylether.

Man erhielt so 37 Teile 2-(4'-Chlorphenoxy)-2-(1',2',4'--triazol-1'-yl)-essigsäure-(4'-chlorphenylthio)-ester vom Schmelzpunkt 130 bis 132°C.

O.Z. 0050/033475

Beispiel 6

38 Teile 2-(4'-Chlorphenoxy)-2-(1',2',4'-triazol-1'-yl)-essigsäure wurden in 150 Teilen Tetrahydrofuran suspendiert und portionsweise mit 24 Teilen Carbonyldiimidazol
versetzt. Nach einstündigem Rühren bei Raumtemperatur
wurden 25,8 Teile O-Methyl-N-cyclohexylhydroxylamin - gelöst in 50 Teilen Tetrahydrofuran - zugetropft. Nach dem
Rühren über Nacht wurde das Reaktionsgemisch in 1 000 Teile Eiswasser eingerührt und das abgeschiedene öl abgetrennt. Nach Filtration über Kieselgel erhielt man
10,5 Teile 2-(4'-Chlorphenoxy)-2-(1',2',4'-triazol-1'-yl)-essigsäure-N-cyclohexyl-o-methylhydroxylamid vom
Schmelzpunkt 103 bis 104°C.

Analog lassen sich beispielsweise folgende Verbindungen herstellen (Temperaturen sind in ^OC angegeben):

Library (19) (1) in the section of the control of

20

15

25

	Tabel	<u>le</u>	•		res .	• .		-	-
::		در تنجی از کیاری از ا یار	2		R4	x	, 35 ; CA Y	řp.	/n2C
-	T.S.AF.	in the first of the second sec	March 1872 11 c						
_	. 7	4-C1-C6H4-	<u>.</u>	E H	_	• 10	oc(ch ₃)2ch=ch2		62
_ 5	8		• , _ H _ H	H.	-	. 0	OC(CH ₃) ₂ CH=CH ₂		
,	9	2,4,5-TriCI-C	H ₂ - H	H	H	0	oc(cH ₃)2CH=CH ₂	140	- •
ū	10	4-C1-C6H4-	H	Ή	H	. 0	oc(ch ³) ⁵ c=ch	91-	94
	11	2,4-DiBr-C6H3		H	· H :	<u>.</u> 0	OC (CH3) 2C=CH		
•	12	2-3r-4-C1-C6H		Ħ	. Н.	0	OC (CH ₃)2C=CH	•	
	13	2,4-DiC1-C6H3	The state of the s		H	O	OC(CH ²) ⁵ C≡CH	60-	63
10	14	2,4-DiCH3-C6H		Ħ	. "	. 0	0-с ² н ⁴ осн ³		
10		4-C1-C6H4-	. H	H	ДН.	. 0	- 0-C2H40-n-C4H	, 31	
		,61			* * ;				•
	16			Ħ	े प्र	. 0	0-c ² H ⁴ N(CH ²) ²		
	10	01-0-	<u>u</u>	•• .		- 3.3	. 2.4 . 3.2		
	17	2,4-DiC1-C5H5	_ E	н	Ħ	0	0-CH2-CH=C(CH	₃) ₂ 55-	58
	18	2-C1-4-Br-C6H		਼ ਜ	. Н	0	oc2H42C2H2		
. 15	19	4-c1-c5H4-	2)	Ħ	H	0	OCH2-C6H5	Har	Z
	20	3-NO ₂ -C ₆ H ₄ -	La H	- H	H	° . O .	* OCH2-C5H5		
	21	4-C1-C684-	н	H	H	0	CCH2-4-C1-C6H	5	
	22	3-C1-C6H4-	Ħ	H	H	• •	OCH2-2,4-DiC1	-c ₆ ਜ਼ ₃	
	23		- H	H	H	0	OCH2-2,4-Dicl		91
	24	3-CH ₃ -C ₆ H ₄ -	H	H	H	0	OC(CH2)2CH2-4		25
		5 6 4						•	
20	25	2,4-Dic1-C6H3	- H	н	H	0	осн _э -{О }	٥ı	
		2, 220)				٠ - حرم	\bigcirc	
							~ `	<u>~</u> /	
	26	4-C1-C5H4-	н	H	Н	٥	0-CH ₂ -(O)	72	- 75
	20	4-02-06.14					٠ 🛶	$\sqrt{2}$	
								<u> </u>	
	27	7_CUB CB 0_C	.н Н	н	н	0	осн. —(О)		
25	27	3-CHF2CF2O-C	5"4"	•		_	2 4	\bigcirc	
		•					0-4	\subseteq	
	^ 0	h 01-0 W -	н	Ħ	н	0	0-CH	81	
	28	4-C1-C6H4-		*		•			
		4					CI S C	L	La Serv
	. 3 - 1	· ·	• .•			_	:		30

	Mr.	a ¹	₹ ²	R ³	R ⁴	х	Y	Fp/n ²⁰
	29	4-C1-C5H4-	CH3	H	Ħ	0	osi(ch ³) ²	
5 .	30	CF3-10-0-0-	н	H	H	0	SCH ₃	
	31	4-cert-C4H9-C6H4-	сн ₃	H	H	0	sch ₃	
	32	4-C1-C6H4-	H	H	H	0	SC ₂ H ₅	90- 93
	33	2,4-DiC1-C5H3-	H	H	H	0	sc2H2 s-u-c2H2	01
	34	3-F-C ₆ H ₄ -	H	H	H	0	S-n-C-H-	
	35	3,5-Dicl-c ₆ H ₃ -	H	Ħ	Ħ	0	S-n-c ₃ H ₇	
10	36	2,4,5-TriCl-C ₆ H ₂ -	H	Ë	ä	0	S-1-C-H-	
	37	4-C1-C5H4-	Ħ	Ξ	Ħ	С	S-i-C ₃ H ₇ S-tert-C ₄ H ₉	65 - 68
	33	3-cf ₃ -c ₅ H ₄ -	Ħ	Ħ	Ξ	0	S-n-C _L H _Q	-,
	39	F-O-N=N-Cl	.	Ħ	11	0	2-C ⁶ H ²	
15	40	4-3r-C ₆ H ₄ -	H	H	Ħ	0	s—C1	
	41	3,5-DiCH ₃ -C ₅ H ₃	Ħ	н	Ħ	0	s—O—cı	
	42	4-CH ₃ 0-C ₆ H ₄ -	Ħ	· #	Ħ	0	S	
	43	4-3r-C ₆ H ₄ -	H	Ħ	Ħ.	0	мн-мн ²	
20	44	4-C1-C6H4-	н	Ħ	H	0	инин2	238
20	45	4-C1-C ₆ H ₄ -	H	ų	H	0	NH-NH-C6H5	75- 77
	46	2,4-DiCH ₃ -C ₅ H ₃ -	H	H	Ħ	0	ин-ин-с ₆ н ₅	12 11
	47		Ħ	H	н	0	OH 7	•
25	48	2,4-DiC1-C ₆ H ₃ -	Н	H	Н	0	OH N	
	49	с ₆ н ₅ -	н	Ħ	Н	0	CH ³	

•	Hr.	R ¹	₹ ²	R ³	R ⁴	x	Ā	Fp/n ²⁰
5	50	4-C1-C5#4-	н	н	H	O	0-CH ³	103-104
	51	2,4-C1-C ₆ H ₃ -	H	н	H	0	O CH ²	92- 94
10	52		Ħ	Ξ	Ħ	a	NH-C ² H [#] N(CH ²) ⁵	
			٠	••				
	53 51	2,4-DiC1-C6H3-	H	Ξ	H	0	NHC(CH ₃) ₂ C≡CH	112-115
	24	2,4-DicH ₃ C ₆ H ₃ -	Ξ	#	H	0	NHC(CH ₃) ₂ C=CH	
15	56	4-C1-C6H4-	н :-	Ħ	Ξ.	0	NHC(CH ₃)2CECH	· 74- 82
	57	3-7-0 ₅ # ₄ -	H H	H	H	0	NHC(CH ²) ⁵ CH=CH ⁵	
	58	C6H5- 4-F-C6H4-	n H	H	ä	0	MHC 6H 5	
	59	2,4-DiC1-C6H3-	н	H	H	S	NHC 6H 5	
	,,	2, 5101 613	A	=	Ħ	0	NHC 6H 5	92- 95
20	60		Ħ	Ħ	H	0	NHC 5H5	
•	61	2,4-DiCH ₃ -C ₆ H ₃	H	Н	H	0	NHC 6H 5	114-115
25	62	Z = N = N	E	Н	H	0	NHC 6H5	92 - 98
	63	2,4-Dic1-c6H3-	H	H	H	0	NH-2-F-C6H4	20-101
	64	4-Br-C ₆ H _H -	H	H	·H	0	NH-2-F-C6H4	99-101
	65	4-C1-C6H4-	H	H	H	0	NH-3-F-C6H4	102-105
	66	2,4-Dic1-c6H3-	н	H	Ħ	0	NH-3-F-C6H4	102-105 80- 84
	67	3-CF ₃ -C ₅ H ₀ -	~H	H	H	0	NH-3-F-C ₆ H ₄	00- 04
	68	4-C1-C ₆ H ₄ -	H	H	H	0	NH-4-F-C ₆ H ₄	138-142
30	69	4-CH ₃ O-C ₆ H ₄ -	H	H	H	0	NH-4-F-C6H4	Ö1
	70	C1-(O)-(O)-	н	Ħ	н	0	NH-4-F-C6H4	

	Nr.	₹ ¹	_R 2	R ³	R ⁴	х	Ā	Fp/n ²⁰
	_ 71	2,4,5-TriC1-C6H	Ħ	H	н	0	МН-4-F-С _б нц	136-140
5	72	2,4-DiC1-C6H3-	H	H	н	С	NH-4-F-C _S H ₁	139-142
	73	N	н	Н	н	0	NH-3-C1-C6H4	
	74	0)	H	H	H	С	NH-3-C1-C6H4	
	75	3 7	Ħ	ä	H	0	ин-4-с1-с ⁶ н ⁴	146-149
10	76	0 1	Ħ	Ξ	ä	0	MH-4-CJ-C2H4	•
	77	5-₹-0 ₆ स ₄ -	Ħ	H	Ħ	0	NH-4-C1-C5H4	•
	78	2,4-DiC1-C ₆ H ₃ -	H	Ξ	Ħ	0	NR-2,4-DiF-C6H3	122-124
	79	3-CF ₃ -C ₅ E ₄ -	ਜ਼	H	Ξ	0	NH-3,4-DiF-C6H3	
	80	3,4-Dicl-C ₆ H ₃ -	Ħ	H	H	٥	NH-3,4-DiF-C6H3	
	81	2,4-DiCH _z -C _S H _z -	Ħ	H	ä	0	NH-3C1-4F-C6H3	
	82	4-C1-C5E4-	CH ²	H	Ħ	ö	NH-3C1-4F-C6H3	
15	33	2,4-DiCl-C6H3-	H	H	H	0	NH-3,5-Dic1-c5H3	170-173
	84	3-CHF2-CF20-C6E: -	H	H	H	0	NH-3,5-Dicl-c6H3	
	85	CF ₃	Ħ	Ė	Ħ	0	NH-2,4-DiclogH3	
	86	4-CH ₃ -C ₅ H ₄ -	H	H	H .	0	мн-2-сн _Э -с _б н ₄	4
	87	C5H2-	H	н	Н	0	ин-2-с ₂ н ₅ -с ₆ п ₄	
20	88	C1 - N=N	Ħ	н_	H	o	ин-5-с ⁵ н ² -с ⁶ н ⁴	
	39	2,4-DiC1-C6H3-	Ħ	н	H	0	NH-2-1-C3H7-C6H4	CO- C#
	90	4-C1-C6E2-	н	H	Ħ	٥	NH-3-tert-C4H9-C6H4	90- 94 153-158
25	91	c1-(<u>O</u>)-0-(<u>C</u> -	н	Ħ	д	0	NH-3-tert-C ₄ H ₉ -C ₆ H ₄	
	92	2,4-DiC1-C ₆ H ₃ -	H	H	H	0	NH-3-tert-C4H9-C6H4	154-155
	93	4-CH ₃ 0-C ₅ H ₄ -	H	H	H	0	NH-4-1-C ₃ H ₂ -C ₆ H ₃	22
•	94	4-C1-C ₆ H ₌ -	H	H	H	0	NH-3-CF ₃ -C ₆ H ₄	121-124
	95	4-tert-C_H9-C6H4	H	H	H	0	NH-3-CF ₃ -C ₆ H ₄	
30	96	2,4-DiC1-C6H3-	H	H	Н	o	ин-эсг _э -с ₆ н ₄	115-122

	Nr.	a ¹	a²	a∑	s _t	х	У	£ā∖¤20
•	97	3-cf ₃ -c ₅ H ₄ -	Ħ	::	H	0	NH-4CE 2-C8H4	
	98	2,4-DicH ₃ -C ₆ H ₃ -	Ħ	Ħ	Ħ	o	NH-3-CHF2CF2OC6H	
5	99	2,4-Dic1-c6H3-	Ħ	H	H	0	NH-3-CHF2CF20-C6H4	121-122
	100	3-01-06H4-	CH ₃	Ħ	H	0	NH-4-CH ² O-C ² H ⁴	
	101	c ₆ : -	н	Ħ	Ħ	0	NH-4-CH ² O-C ⁶ H ⁴	
	102	3-1-C ₃ H ₇ -C ₆ H ₄ -	H	Ħ	H	0	NH-3-CH ₃ S-C ₆ H ₄	•
	103	2,4-Dici-c ₆ H ₃ -	E	ਸ਼	Ħ	0	NH-3-CH3S-C6H4	138-144
10	104	C1 - O O	Ħ	H	Ξ	0	ин-а-и(сн _э) ₂ с _{бн}	
	105	4-61-6 ⁸ 44-	=	H	Ħ	3	и(сн ³)с ^{6н2}	ರಾ
	106	3-7-06Hu-	Ħ	Ħ	H	s	N(CH ²)C ² H ²	0 -
	107	4-01-05#4-	Ħ	Ħ	=	О	N(CH ²)-4-CI-C ² H ⁴	125-127
	108	2,4-Dich ₃ -c ₅ H ₃ -	CH ₃	H	H	0	N(CH ²)-4-5-C ² H ⁴	
10	109	2,4-Dic1-c ₅ H ₃ -	E	H	H	0	ин-сн ⁵ -с ^{ен²}	72- 75
15	110	3-CF ₅ -C ₆ R ₄ -	Ħ.	=	Ħ	٥	NH-CH ₂ -C ₅ H ₅	
	111	4-C1-C ⁶ H ₄ -	H	Ξ	Ħ	0	и(сн ³)сн ³ с ⁹ н ²	1,5652
	112	O-CH2-O-	E	Ξ	Ħ	c	N(CN)C ⁶ H ⁵	•
	113	2,4-DiC1-C5E3-	Ħ	H	Ħ	0	N(CN)C6H5	
20	114	4-C1-C5H4-	H	Н	H	0	и(си)с ^{ен2}	
20		3 4					- 0 - 5	-
	115	4-C1-G ₅ ä ₄ -	H	H	H	0	ME-O	144-146
25	116	3-cH ₃ 0-c ₆ H ₄ -	H	H	H	0	ин—Ои	
	117	4-C1-C5H4-	Ħ	H	H	0	NH ON	 152 - 153
. •	118	c1-(O)-0-(O)-	Ħ	H	H	0	-N N	

- 25 -

O.Z. 0050 /033475

	Nr.	₹ ¹	R ²	R ³	я ⁴	x	¥ .	- Fp/n ²⁰
5	119	4-G1-C6H4-	н	H	Ħ	0	ин — Д	125-128
	120	4-tert-C ₄ H ₉ -C ₆ H ₄ -	Ħ	н	Н	0	$NH \longrightarrow \bigcirc_N^N$	
10	121	u-c1-c _б й _ц -	н	н	н	0	MH O C1	95–103
15	122	2,4-Dic1-C6H3-	æ	H	H	0	NHCO ⁵ CH ²	173-183
13	•						•	
	123	п-ст-с ⁶ щ ⁴ -	Ξ	н	Ħ	0	си ⁵ -си X	85- 90 ⁻
20	124	2,4-DiC1-C6H3-	н	H		0	N CH ³	106-108
	125	4-C1-C5H4-	Ħ	H	H	0	NH-O	152 - 156
25	125	4-C1-C6#4-	н	H	Н	0	N-CF3	1,526
	127	4-C1-C ₆ H ₄ -	Н	H	н	0	N-CI F	1,530
30	128	1-F-C5H4-	н	н	H	0	# <u> </u>	102-110

• •• • • • • • • • • • • • • • • • • • •	Nr. a ¹	?.	2	_R 3	я ⁴	X	, y	₹p/n ²⁰
5	13C C ₆ H ₅ - 131 2,4-DiCl-C ₅ H ₃ -	н н н		H	H H	0 0	м(сн ₃)с ₅ н ₅ мн-4F-с ₆ н ₄ м-сн ₂ -сн-сн ₂	145-148 130-132 76- 77
	132 3,5-D1CH ₃ -C ₅ H ₃ -	Ħ	н	i	Ħ	0	и(сн ³)с ^{ен²}	. 101-103
10	133 (O)-cH ₂ -(O)-	Ħ	Ħ	:	i	0	мн-4 <i>F</i> -с _б н ₄	94- 96
	135 2,4-DICI-C6H3-	H H	H	ä		0 0	NH-4F-C6H4 N-2,4-D1C1-C5H3 CH4	123-125 109-111
	136 4-c1-c ₆ g ₄ -	H	Ħ	H		0	N(CH ² CH ² CN) ⁵	1,529.
15	137 (g)	Ħ	н	Ä		0	MH-C5H5	120-123
	138	CH ³	ਜ਼	Н	()	MHC6H5	
4	139 4-C1-C5H4-	H	н	Н	c)	N-C6H-	74 - 75
20	140 4-C1-C6H4-	H	Ħ	. н	o)	N(CH ² -CH=CH ²) ⁵ CH ² -C ² H ²	1,5280
	141	Ξ.	H .	н	0		NH-C6H5	110-113
25	142 2,4,5-Tricl-C ₆ H ₂ -	Ħ	H	Ħ	o	3/	нс(сн3)5с≡сн	176–185
,	143 OO .	н	н	н	0	M	H-4F-C ₆ H ₄	
	144 4-F-C ₆ H ₄ -	H	Н	Н	0		6-4 H-4F-C ₆ H ₄	
	145	Н ј	H	H	0	NE		127-135
30								105-111

- 27 -

0. Z. 0050 1033475

	Mr.	. R ¹	₹ ²	a ³	R ⁴	х	¥	Fp/n ²⁰
5	146	2,4,5-TriCl-C ₅ H ₂	Ħ	Н	H	0	NHCH ²	168-172
	147	○	H	Ħ	Ħ	0	^{NH-C} 6 ^H 5	158-163
10	148	<o> <!-- The state of the stat</td--><td>н</td><td>H</td><td>H</td><td>0</td><td>и(сн³)с²ц²</td><td>69- 74</td></o>	н	H	H	0	и(сн ³)с ² ц ²	69 - 74
	149	4-C1-C6H4-	ä	н	н	0	N-CH ₃	1,532
	150	2,4-Dic1-C5#3-	E	#	Ħ	0	л-сн ²	90 - 92
15	151	2,4-Dic1-C623-	Ħ	н	Ħ	0	NC ₂ H ₅	112-114
	152	2,4-DiCl-C6E3-	Ħ	Ħ	H	. 0	MHCH ² CH(OCH ²) ⁵	63 - 68
20	153	2,4-Dic1-C5H3-	Н	Ħ	ä	0	NH	103-106
20	154	2,4-DiC1-C ₅ H ₃ -	н	н	H	0	мн-сн-с ₅ н ₅	102-103
	155	2,4-DiC1-C643-	H	Ħ	Ħ	0	мн-сн ² -5с1-с ⁹ н ⁴	102-105
	156	3-tert-C4H9-C6H3-	H	H	н	0	MHC ₆ H ₅	103-106-
25	157		H	H	Ħ	0	NH-4C1-C6H4	120-125
	158	$\langle \circ \rangle \langle \circ \rangle$	H	H	H	0	NHCH ₂ C ₆ H ₅	71- 76
	159	○○	H	H	H	0	N(CH2-CH=CH2)	49- 54
30	160	○ - ○ -	Н	H	H	0	NH-3CF ₃ -C ₆ H ₄	120-125

Die Herstellung der Metallkomplexe wird durch folgendes Beispiel erläutert:

Beispiel 161

5

10

17 Teile 2-(4'-Phenylphenoxy)-2-(1',2',4'-triazol-1'-yl)--essigsäure-4-fluoranilid wurden in 200 Teilen Ethanol bei 35°C gelöst und mit einer Lösung von 14 Teilen Kupfer-II--chlorid in 100 Teilen Ethanol versetzt. Nach zweistündigem Rühren wurde auf 15°C abgekühlt und der ausgefallene Niederschlag abgesaugt.

Es wurden 13 Teile Bis- 2-(4'-phenylphenoxy)-2-(1',2',4'-triazol-1'-yl)-essigsäure-4-fluoranilid -kupfer-II-chlorid vom Schmelzpunkt 176 bis 180°C erhalten.

Analog lassen sich auch die übrigen Verbindungen in ihre Metallkomplexe überführen.

20

15

25

Die erfindungsgemäßen Verbindungen und ihre Salze und Metallkomplexverbindungen zeichnen sich durch eine hervorragende Wirksamkeit gegen ein breites Spektrum von pflanzenpathogenen Pilzen, insbesondere aus der Klasse der Ascomyceten und Basidiomyceten, aus. Sie sind zum Teil systemisch wirksam und können als Blatt- und Bodenfungizide eingesetzt werden.

Besonders interessant sind die fungiziden Verbindungen für die Bekämpfung einer Vielzahl von Pilzen an verschiedenen Kulturpflanzen oder ihren Samen.

Unter Kulturpflanzen sind in diesem Zusammenhang insbesondere Weizen, Roggen, Gerste, Hafer, Reis, Mais, Baumwolle, Soja, Kaffee, Zuckerrohr, Obst und Zierpflanzen im Gartenbau, sowie Gemüse wie Gurken, Bohnen und Kürbisgewächse zu verstehen.

Die neuen Verbindungen sind insbesondere geeignet zur Be-20 kämpfung folgender Pflanzenkrankheiten:

Erysiphe graminis (echter Mehltau) in Getreide, Erysiphe cichoriacearum (echter Mehltau) an Kürbisgewächsen,

- Podosphaera leucotricha an Apfeln,
 Uncinula necator an Reben,
 Erysiphe polygoni an Bohnen,
 Sphaerotheca pannosa an Rosen,
 Puccinia-Arten an Getreide,
- Rhizoctonia solani an Baumwolle sowie
 Helminthos poriumarten an Getreide,
 Ustilago-Arten an Getreide und Zuckerrohr,
 Rhynchosporium secale an Getreide,
 Venturia inaequalis (Apfelschorf).

Die Verbindungen werden angewendet, indem man die Pflanzen mit den Wirkstoffen besprüht oder bestäubt oder die Samen der Pflanzen mit den Wirkstoffen behandelt. Die Anwendung erfolgt vor oder nach der Infektion der Pflanzen oder Samen durch die Pilze.

Die erfindungsgemäßen Substanzen können in die üblichen Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Stäube, Pulver, Pasten und Granulate.

- Die Anwendungsformen richten sich ganz nach den Verwendungszwecken; sie sollen in jedem Fall eine feine und gleichmäßige Verteilung der wirksamen Substanz gewährleisten. Die Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Verstrecken des Wirkstoffs mit Lösungs-
- mitteln und/oder Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von Emulgiermitteln und Dispergiermitteln, wobei im Falle der Benutzung von Wasser als Verdünnungsmittel auch andere organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden können. Als Hilfsstoffe kommen dafür
- im wesentlichen in Frage: Lösungsmittel wie Aromaten (z.B. Xylol, Benzol), chlorierte Aromaten (z.B. Chlorbenzole), Paraffine (z.B. Erdölfraktionen), Alkohole (z.B. Methanol, Butanol), Amine (z.B. Ethanolamin, Dimethylformamid) und Wasser; Trägerstoffe wie natürliche Gesteinsmehle (z.B.
- 25 Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide) und synthetische Gesteinsmehle (z.B. hochdisperse Kieselsäure, Silikate); Emulgiermittel wie nichtionogene und anionische Emulgatoren (z.B. Polyoxyethylen Fettalkohol Ether, Alkylsulfonate und Arylsulfonate) und Dispergiermittel, wie Lignin, Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Die fungiziden Mittel enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gew. % Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90.

O. Z.OC50/033475

Die Aufwandmengen liegen nach Art des gewünschten Effektes zwischen 0,01 und 3, vorzugsweise jedoch zwischen 0,01 und 1 kg Wirkstoff pro Hektar.

Die Mittel bzw. die daraus hergestellten gebrauchsfertigen Zubereitungen, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Stäube, Pasten oder Granulate werden in bekannter Weise angewendet, beispielsweise durch Versprühen, Vernebeln, Verstäuben, Verstreuen, Beizen oder Gießen.

Beispiele für solche Zubereitungen sind:

- I. Man vermischt 90 Gewichtsteile der Verbindung des Beispiels 13 mit 10 Gewichtsteilen N-Methyl-w-pyrrolidon und erhält eine Lösung, die zur Anwendung in Form kleinster Tropfen geeignet ist.
- II. 20 Gewichtsteile der Verbindung des Beispiels 32 werden in einer Mischung gelöst, die aus 80 Ge-20 wichtsteilen Xylol, 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 8 bis 10 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ölsäure-N-monoethanolamid, 5 Gewichtsteilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure und 5 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol 25 Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht. Durch Ausgießen und feines Verteilen der Lösung in 100.000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.% des Wirkstoffs enthält. 30
- III. 20 Gewichtsteile der Verbindung des Beispiels 117 werden in einer Mischung gelöst, die aus 40 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 30 Gewichtsteilen Isobutanol, 20 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht.

O. Z.OC50/033475

Durch Eingleßen und feines Verteilen der Lösung in 100.000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew. des Wirkstoffs enthält.

- IV. 20 Gewichtsteile der Verbindung des Beispiels 140 werden in einer Mischung gelöst, die aus 25 Gewichtsteilen Cyclohexanol, 65 Gewichtsteilen einer Mineralölfraktion vom Siedepunkt 210 bis 280°C und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht.

 Durch Eingießen und feines Verteilen der Lösung in 100.000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.% des Wirkstoffs enthält.
- V. 20 Gewichtsteile der Verbindung des Beispiels 144
 werden mit 3 Gewichtsteilen des Natriumsalzes der
 Diisobutylnaphthalin-X-sulfonsäure, 17 Gewichtsteilen des Natriumsalzes einer Ligninsulfonsäure aus
 einer Sulfitablauge und 60 Gewichtsteilen pulverförmigem Kieselsäuregel gut vermischt und in einer Hammermühle vermahlen. Durch feines Verteilen der Mischung in 20.000 Gewichtsteilen Wasser erhält man
 eine Spritzbrühe, die 0,1 Gew.% des Wirkstoffs enthält.
- VI. 3 Gewichtsteile der Verbindung des Beispiels 89 werden mit 97 Gewichtsteilen feinteiligem Kaolin innig vermischt. Man erhält auf diese Weise ein Stäubemittel, das 3 Gew.% des Wirkstoffs enthält.
- VII. 30 Gewichtsteile der Verbindung des Beispiels 28 werden mit einer Mischung aus 92 Gewichtsteilen pulverförmigem Kieselsäuregel und 8 Gewichtsteilen Pa-

raffinöl, das auf die Oberfläche dieses Kieselsäure- 3 gels gesprüht wurde, innig vermischt. Man erhält auf diese Weise eine Aufbereitung des Wirkstoffs mit guter Haftfähigkeit.

5

- VIII. 40 Gewichtsteile der Verbindung des Beispiels 2 werden mit 10 Teilen Natriumsalz eines Phenolsulfonsäure-harnstoff-formaldehyd-Kondensates, 2 Teilen Kieselgel und 48 Teilen Wasser innig vermischt. Man erhält eine stabile wäßrige Dispersion. Durch Verdünnen mit 100.000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,04 Gew. Wirkstoff enthält.
- 15 IX. 20 Teile der Verbindung des Beispiels 3 werden mit 2 Teilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure, 8 Teilen Fettalkohol-polyglykolether, 2 Teilen Natriumsalz eines Phenolsulfonsäure-harnstoff-formaldehyd-Kondensats und 68 Teilen eines paraffinischen Mineralöls innig vermischt. Man erhält eine stabile ölige Dispersion.

Die erfindungsgemäßen Mittel können in diesen Anwendungsformen auch zusammen mit anderen Wirkstoffen vorliegen,
wie z.B. Herbiziden, Insektiziden, Wachstumsregulatoren
und Fungiziden, oder auch mit Düngemitteln vermischt und
ausgebracht werden. Beim Vermischen mit Fungiziden erhält
man dabei in vielen Fällen eine Vergrößerung des fungiziden Wirkungsspektrums.

30

Die folgende Liste von Fungiziden, mit denen die erfindungsgemäßen Verbindungen kombiniert werden können, soll die Kombinationsmöglichkeiten erläutern, nicht aber einschränken.

Fungizide, die mit den erfindungsgemäßen Verbindungen kombiniert werden können, sind beispielsweise:

Dithiocarbamate und deren Derivate, wie

Ferridimethyldithiocarbamat, Zinkdimethyldithiocarbamat, Manganethylenbisdithiocarbamat, Mangan-Zink-ethylendiamin-bis-dithiocarbamat, Zinkethylenbisdithiocarbamat,

10 Tetramethylthiuramdisulfide, Armoniak-Komplex von Zink-(N,N-ethylen-bis-dithiocarbamat) und

N, N'-Polyäthylen-bis-(thiocarbamoyl)-disulfid, Zink-(N,N'-propylen-bis-dithiocarbamat),

Ammoniak-Komplex von Zink-(N,N'-propylen-bis-dithiocarba-15 mat) und

N, N'-Polypropylen-bis-(thiocarbamoyl)-disulfid;

Nitroderivate, wie

Dimitro-(1-methylheptyl)-phenylcrotonat, 20 2-sec-Butyl-4,6-dinitrophenyl-3,3-dimethylacrylat, 2-sec-Butyl-4,6-dinitrophenyl-isopropylcarbonat;

heterocyclische Strukturen, wie

N-Trichlormethylthio-tetrahydrophthalimid, 25 N-Trichlormethylthio-phthalimid, 2-Heptadecyl-2-imidazolin-acetat,

2,4-Dichlor-6-(o-chloranilino)-s-triazin,

O, O-Diathyl-phthalimidophosphonothicat,

5-Amino-1-(bis-(dimethylamino)-phosphinyl)-3-phenyl-1,2,4-30 -triazol,

5-Ethoxy-3-trichlormethyl-1,2,4-thiadiazol,

2,3-Dicyano-1,4-dithioanthrachinon,

2-Thio-1,3-dithio-(4,5-b)-chinoxalin,

```
[1-(Butylcarbamoyl)-2-benzimidazol-carbaminsäuremethyl-
     2-Methoxycarbonylamino-benzimidazol,
     2-Rhodanmethylthio-benzthiazol,
   4-(2-Chlorphenylhydrazono)-3-methyl-5-isoxazolon,
 5
     Pyridin-2-thio-1-oxid,
     8-Hydroxychinolin bzw. dessen Kupfersalz,
     2,3-Dihydro-5-carboxanilido-6-methyl-1,4-oxathiin-4,4-di-
     oxid,
     2,3-Dihydro-5-carboxanilido-6-methyl-1,4-oxathiin,
10
     2-(Furyl-(2))-benzimidazol,
     Piperazin-1,4-diyl-bis-(1-(2,2,2-trichlor-ethyl)-form-
     amid),
     2-(Thiazolyl-(4))-benzimidazol,
    5-Butyl-2-dimethylamino-4-hydroxy-6-methyl-pyrimidin,
15
     Bis-(p-Chlorphenyl)-3-pyridinmethanol,
     1,2-Bis-(3-ethoxycarbonyl-2-thioureido)-benzol,
     1,2-Bis-(3-methoxycarbonyl-2-thioureido)-benzol
29
     und verschiedene Fungizide, wie
     Dodecylguanidinacetat,
     3-(3-(3,5-Dimethyl-2-oxycyclohexyl)-2-hydroxyäthyl)-glu-
     tarimid.
     Hexachlorbenzol,
    N-Dichlorfluormethylthio-N',N'-dimethyl-N-phenyl-schwefel-
25
     säurediamid,
     2,5-Dimethyl-furan-3-carbonsäureanilid,
     2,5-Dimethyl-furan-3-carbonsaure-cyclohexylamid,
    2-Methyl-benzoesäure-anilid,
    2-Jod-benzoesäure-anilid,
30
    1-(3,4-Dichloranilino)-1-formylamino-2,2,2-trichloräthan,
```

2,6-Dimethyl-N-tridecyl-morpholin bzw. dessen Salze,

2,6-Dimethyl-N-cyclododecyl-morpholin bzw. dessen Salze.

DL-Methyl-N-(2,6-dimethyl-phenyl)-N-furoyl(2)-alaninat, DL-N-(2,6-Dimethyl-phenyl)-N-(2'-methoxyacetyl)-alanin-methylester,

5-Nitro-isophthalsäure-di-isopropylester,

5 l-(1',2',4'-Triazolyl-1')-[1-(4'-chlorphenoxy)]-3,3-dimethylbutan-2-on,

1-(1',2',4'-Triazolyl-1')-[1-(4'-chlorphenoxy)]-3,3-dimethylbutan-2-ol,

N-(2,6-Dimethylphenyl)-N-chloracetyl-D,L-2-aminobutyrolacton,

N-(n-Propyl)-N-(2,4,6-trichlorphenoxyethyl)-N'-imidazolyl-harnstoff.

Das folgende Beispiel A zeigt die biologische Wirkung der neuen Substanzen. Als Vergleichsstubstanz diente der aus der DE-OS 26 38 470 bekannte 2-Phenyl-2-(1',2',4'-triazol--1'yl)-essigsäure-t-butylester (N).

Beispiel A

Blätter von in Töpfen gewachsenen Weizensämlingen der Sorte "Caribo" werden mit wäßrigen Emulsionen aus 80 % (Gewichtsprozent) Wirkstoff und 20 % Emulgiermittel besprüht und zwei Tage nach dem Antrocknen des Spritzbelages mit

Oidien (Sporen) des Weizenmehltaus (Erysiphe graminis var. tritici) bestäubt. Die Versuchspflanzen werden anschließend in einer Vegetationshalle bei Temperaturen zwischen 18 und 24°C aufgestellt. Nach 10 Tagen wird das Ausmaß der Mehltaupilzentwicklung ermittelt.

30

20

	Substanz des Beispiels	Befall der B	lätter nach S Wirkstoffbrü	pritzung mit he
	-	0,025	0,012	ნ,მმ€
-	1	0	<u>.</u>	<u> </u>
5	2	0	0	0
	3	0	0 .	0
	б	0	0	2
	10	0	2	3
	51	1	2	2
10	53	0	0	2
	59	0	0	2
	61	1	1	2
	62	0	0	O
	63	0	0	0
15	78	0	1	2
	89	0	0	2-3
	ò ₁ †	0	0	4
	96	• 0	2	2 -3 4
	107	0 .	0	2
20	109	0	0 .	. С
	115	0	0	2
	121	0	0	0
	124	0	1	2
	125	0	. 0	0
25	126	0	0	3
	127	0	0	0
	128	0	0	0 -
	131	0	0	0
	136	1	1	1
30	137	0	0	0
	139	0	0	0
•	140	0	0	0
	141	0	0	2
	144	0	0	0
35	145	0	0	0

BASF Aktiengesellscha

	Substanz des Beispiels	Befall der B	lätter nach S Wirkstoffbrü	pritzung mit he
		0,025	0,012	0,006
	146	0	Э	0
5	147	0	Э	0
	148	0	. 0	O T
	149	0	C	2-3
	150	0	0	1
	151	O	<u>+</u>	1
10	154	O	0	. 0
	155	0	O	0
	156	0	2	2
	157	0	0	2
	158	0	0	0
15	159	0	С	0
	160	0	0	1
	161	0	О.	0
	4			
	N	2	3	4
20	Kontrolle (unbehandelt)	ā	5	v*

^{0 =} kein Pilzwachstum,

²⁵ abgestuft bis 5 = Blätter total befallen

Beispiel B

Blätter von in Töpfen gewachsenen Weizenpflanzen werden mit Sporen des Weizenbraunrostes (Puccinia recondita)

5 künstlich infiziert und 48 Stunden lang bei 20 bis 25°C in einer wasserdampfgesättigten Kammer aufgestellt. Danach werden die Pflanzen mit wäßrigen Spritzbrühen, die in dem Wasser gelöst oder emulgiert eine Mischung aus 80 % des zu prüfenden Wirkstoffes und 20 % Natriumligninsulfonat enthalten, besprüht und im Gewächshaus bei Temperaturen zwischen 20 und 22°C und bei 75 bis 80 % relativer Luftfeuchtigkeit aufgestellt. Nach 10 Tagen wird das Ausmaß der Rostpilzentwicklung beurteilt.

15	Substanz des Beispiels		lätter nach Sp Wirkstoffbrül	
		0,025	0,012	0,006
	3	0 .	0	0
	145	O	0 .	· <u>1</u>
20	147	0	0	0
	148	0	0	1
	157	0	0	0
	159	0	0	1
	161	0	0	1
25				
	Kontrolle (unbehandelt)		5	

0 = kein Pilzwachstum,

30 abgestuft bis 5 = Blätter total befallen

Patentansprüche

1. 1,2,4-Triazol-1-yl-Verbindungen der allgemeinen Formel I

5

10

20

30

35

in welcher

einen gegebenenfalls substituierten Aryl- oder Heteroarylrest,

R² Wasserstoff oder einen gegebenenfalls substituierten Alkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkyl, Cycloalkenyl-, Aryl-, Arylalkyl- oder Heteroarylrest,

R³ und R⁴ unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Nitro oder einen Niedrigalkylrest,

X Sauerstoff oder Schwefel und

25 Y OR⁵, SR⁶ oder N darstellen, worin

eine gegebenenfalls substituierte Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkenyl-, Arylalkyl-, Heteroaryloder Heteroarylalkylgruppe, eine Trialkylsilylgruppe oder eine substituierte Alkyl- oder Cycloalkylgruppe

eine gegebenenfalls substituierte Alkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkyl-, Cycloalkenyl-, Aryl-, Arylalkyl-, Heteroaryl-, oder eine Heteroarylalkylgruppe,

10

15

Wasserstoff oder die für R⁶ stehenden Gruppen, eine gegebenenfalls substituierte Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkyl, Cycloalkenyl-, Aryl-, Arylalkyl-. Heteroaryl- oder Heteroarylalkylgruppe, eine substituierte Alkylgruppe, eine Hydroxygruppe oder einen gegebenenfalls halogensubstituierten Alkoxyoder Alkylthiorest, eine Cyano- oder Cyanoalkylgruppe oder NR⁹R¹⁰, worin R⁹ und R¹⁰ unabhängig voneinander für Wasserstoff oder für einen gegebenenfalls substituierten Alkyl- oder Arylrest stehen, und R^7 und R^8 zusammen mit dem benachbarten Stickstoff auch ein gegebenenfalls substituiertes Ringsystem, das eine oder mehrere Doppelbindungen enthalten und zusätzlich durch ein oder mehrere Heteroatome wie Sauerstoff, Stickstoff oder Schwefel unterbrochen sein kann, bedeuten, sowie deren für Pflanzen verträgliche Salze und Metallkomplexe.

- 20 2. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen gemäß Anspruch 1, <u>dadurch gekennzeichnet</u>, daß man
 - a) Verbindungen der Formel II

worin R², X und Y die in Anspruch 1 aufgeführten Bedeutungen haben und L¹ und L² gleich oder verschieden sind und für nucleophil verdrängbare Abgangsgruppen stehen, mit einer Verbindung der Formel III

10

15

20

30

35

worin R¹ die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat, oder deren Salzen und einer Verbindung der Formel IV

worin R³ und R⁴ die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben, oder deren Salzen, gegebenenfalls in Gegenwart eines Lösungs- oder Verdünnungsmittels und/oder einer anorganischen oder organischen Base bei Temperaturen zwischen O und 180°C umsetzt, gegebenenfalls unter Zusatz eines Reaktionsbeschleunigers oder

b) Verbindungen der Formel V

$$R^{\frac{1}{2}}O - C - C - OM$$

$$R^{\frac{1}{2}} O - C - OM$$

worin R¹, R², R³ und R⁴ die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und M für Wasserstoff, ein Aquivalent eines Metallkations oder ein gegebenenfalls substituiertes Ammoniumion steht, mit einer Verbindung der Formel VI

10

15

20

25

HY (VI)

worin Y die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat, nach oder unter gleichzeitiger Zugabe von Reagentien, die zur Derivatisierung von Säuren geeignet sind, gegebenenfalls in Gegenwart eines Lösungs- oder Verdünnungsmittels und/oder von anorganischen oder organischen Basen bei Temperaturen zwischen -20° und +180°C gegebenenfalls in Gegenwart eines Reaktionsbeschleunigers umsetzt und die so erhaltenen Verbindungen danach gegebenenfalls schwefelt oder

c) eine Verbindung der Formel V mit einer Verbindung der Formel VII

worin Y die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat und L³ für eine nucleopnil verdrängbare Abgangsgruppe steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Lösungs- oder Verdünnungsmittels und/oder Säure-bindender Mittel bei Temperaturen zwischen -20 und +180°C gegebenenfalls in Gegenwart eines Reaktionsbeschleunigers umsetzt und diese Verbindungen gegebenenfalls anschließend schwefelt oder

d) Verbindungen der Formel VIII

- worin R¹, R², Y und L² die oben genannte Bedeutung besitzen mit einem Triazol der Formel IV gegebenenfalls in Gegenwart eines Lösungs- oder Verdünnungsmittels und/oder einer anorganischen oder organischen Base bei Temperaturen zwischen -20 und 180°C gegebenenfalls in Gegenwart eines Reaktionsbeschleunigers umsetzt und die so erhaltenen Verbindungen gegebenenfalls anschließend schwefelt
- und falls gewünscht die gemäß a) bis d) erhaltenen Verbindungen in ihre für Pflanzen verträglichen Salze und Metallkomplexe überführt.
- 3. Fungizid enthaltend mindestens eine Verbindung gemäß
 Anspruch 1.
 - 4. Fungizid enthaltend mindestens eine Verbindung gemäß Anspruch 1 und einen festen oder flüssigen Trägerstoff.

5

5. Verfahren zur Bekämpfung von Fungi, dadurch gekennzeichnet, daß man mindestens eine 1,2,4-Triazol-1-yl-Verbindung gemäß Anspruch 1 auf diese einwirken
läßt.

25

6. Verfahren zur Herstellung von Fungiziden, dadurch gekennzeichnet, daß man 1,2,4-Triazol-1-yl-Verbindungen der Formel I gemäß Anspruch 1 mit festen oder flüssigen Trägerstoffen mischt.

30

7. Verfahren zur vorbeugenden Bekämpfung von Fungi, dadurch gekennzeichnet, daß man mindestens ein Fungizid
gemäß Anspruch 1 auf durch Fungi-Befall bedrohte Flächen, Pflanzen oder Saatgüter einwirken läßt.

3. Verbindung, ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus

2-(1',2',4'-Triazol-1'-yl-)-2-(4'-chlorphenoxy)-essig-säureanilid,

5

- 2-(1',2',4'-Triazol-1'-yl-)-2-(4'-phenylphencxy)-essigsäure-p-fluoranilid,
- 2-(1',2',4'-Triazol-1'-yl)-2-(4'(3"-fluorphenylazo)phenoxy)-essigsäureanilid,
 - 2-(1',2',4'-Triazolyl-1'-yl)-2-(4'-chlorphenoxy)-essigsäure
 ✓-naphthylamid.
- 9. Verbindung der Formel I gemäß Anspruch 1, hergesvellt nach Anspruch 2.
 - 10. Fungizid, enthaltend eine Verbindung gemäß Anspruch 8.

20

25



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

EP 79104020.7

		GE DOKUMENTE		KLASSIFIKATION DER 3
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments im maßgeblichen Teile	it Angabe, soweit erforderlich, der	betrifft Anspruch	
	<u>CH - A - 568 712</u> ÷ Patentanspr		1-10	C 07 D 249/08 A 01 N 43/64
managen proper a proper school ge-pres	DE - A1 - 2 552 + Patentanspr		1,3-10	
	DE - A1 - 2 535 + Patentanspr		1,3-10	
	<u>US - A - 3 912 7</u> + Patentanspr		1	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. CI. X 3
	DE - A1 - 2 713 + Patentanspr		1,2	C 07 D 249/00 A 01 N 43/00
	DD - A - 117 460 + Patentanspr	-	1,2	
	Tool on			
-	Der vorliegende Racherchenberic	cht wurde für alle Patentansprüche erste		KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE X: von besonderer Bedeutung A: technologischer Hintergrund O: nichtschriftliche Offenbarung P: Zwischenliteratur T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E: kollidierende Anmeldung D: in der Anmeldung angeführter Dokument L: aus andern Gründen angeführtes Dokument &: Mitglied der gleichen Patent- familie, übereinstirmmender
X Recherche		schlußdatum der Recherche	ellt. Prüfer	Dokument
		21-12-1979	1	HAMMER